

⑫ 公開特許公報(A)

昭63-183540

⑤Int.Cl. ⁴	識別記号	庁内整理番号	⑬公開 昭和63年(1988)7月28日
A 61 K 45/00		7252-4C	
31/675		7252-4C	
// C 07 D 451/00		7430-4C	
453/00		7430-4C	
455/00		7430-4C	
457/00		7430-4C	
C 07 F 9/65		6917-4H	審査請求 有 発明の数 1 (全13頁)

⑭発明の名称 新規制癌剤の製法

⑮特 願 昭61-252786

⑯出 願 昭52(1977)6月27日

⑰特 願 昭52-76425の分割

優先権主張 ⑱1976年6月28日⑲オーストリア(AT)⑳A4728/76

㉑発 明 者 バシリイ・ノビシキー オーストリア国 1160 ウイーン アルネットガツセ
70/6㉒出 願 人 バシリイ・ノビシキー オーストリア国 1160 ウイーン アルネットガツセ
70/6

㉓代 理 人 弁理士 砂川 五郎

明細書の浄書(内容に変更なし)

明 細 書

1. 発明の名称

新規制癌剤の製法

2. 特許請求の範囲

遊離の形及び塩の形のアルカロイドをアルキル化剤、代謝拮抗剤及び抗生物質並びにその他の窒素含有化合物の群からなる制癌剤化合物と反応せしめること、そうして場合により得られた反応生成物を生理的に許容される酸との塩に変えることを特徴とする新規制癌剤の製法。

3. 発明の詳細な説明

本発明は、新規制癌剤の製法に関する。

新規化合物は、変異原性物質及び有毒生物防除剤としても使用できる。

遊離塩基の形の特定のアルカロイドのチオ磷酸エステルは、既に公知である。この種の公知誘導体の例は、クサノオウからのチオ磷酸-ジー(エチレンイミド)-N-ベルベリノール-エチルアミド、チオ磷酸-トリ-(N-サンギナリノール)-エチルアミド及び縮合イソキノリン系の全アルカロイドのチオ磷酸アミド誘導体である。

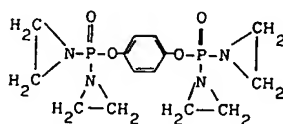
これらの化合物はすべて、制細胞作用を有する。しかしこれらは水に極めて難溶性であり、薬学的に応用するため有機溶剤に溶解しなければならないという欠点を有する。これらを溶解するには、水1.5部、分子量400のポリエチレングリコール1.5部及びジメチルスルホキシド2部の溶剤混合物が特に適当であることが実証された。特に、注射用溶液を調整するため溶剤として水を使用することは、常に同じ目的で有機溶剤を使用するより好ましいことは別としても、特にジメチルスルホキシドは毒性を示すので、製薬の目的に使用するには適当でない。ところで意外にも、前記有効成分を生理学的に許容しうる酸で塩に変えると、該有効成分をその制細胞作用を失わず、また好ましくない副作用を起こさずに、水に易溶性の形に変えうることが判った。

更に、ほとんどすべてのアルカロイドは、常用の制癌剤、例えばアルキル化剤、代謝拮抗剤等と反応させると、出発物質より高い治療効果及びそれより著しく少ない中毒作用を有する、特定の化合物になることが判った。

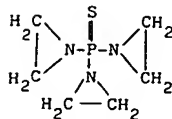
従って、本発明の対象は新規制癌性化合物の製法であって、場合により自体制癌作用を有していてもよいアルカロイドと、好ましくはアルキル化剤、代謝拮抗剤及び抗生物質並びにその他の窒素含有有機化合物の群から成る、他の制癌剤と反応させ、得られた生成物を場合により製薬に使用しうる塩に変え、その際塩基チオ磷酸トリ- (N-サンギナリノール) - エチルアミド、チオ磷酸ジ- (エチレンイミド) - N-ベルベリノール- エチルアミド及び縮合イソキノリン系- アルカロイドのN、N'、N'' - トリエチレンチオ磷酸アミド誘導体はクサノオウから抽出されていることを特徴とする。

アルカロイド成分としては、コプチシン、スチロビン、ベルベリン、プロトピン、アロククリプトピン、スバルティン、コリサミン、ケリジメタン、オキシサンギナリン、サンギナリン、ジヒドロキシサンギナリン、ケリドニン、ホモケリドニン、メトキシケリドニン、ケレリスリン、ケリルチン、ウインプラスチンが特に適当であることが判明した。

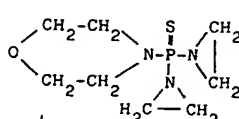
本発明の反応に使用する制癌剤としては、特に下記のものが該当する；



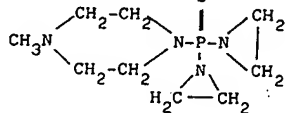
(LXII)



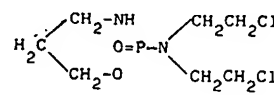
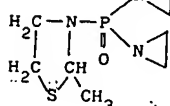
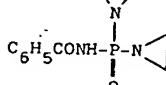
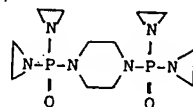
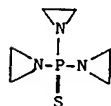
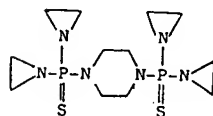
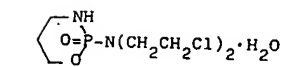
(LXIII)



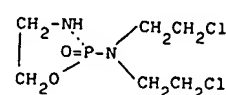
(LXIV)



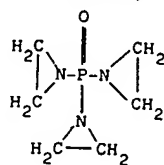
(LXV)



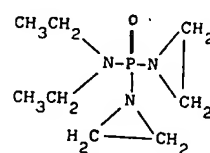
(XXXIX)



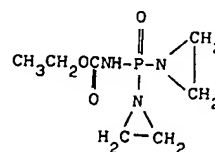
(XL)



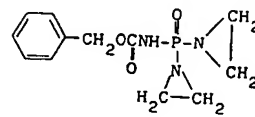
(LIV)



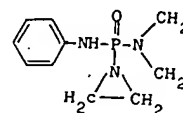
(LV)



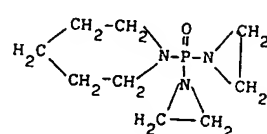
(LVI)



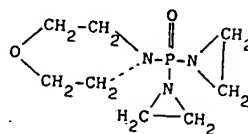
(LVII)



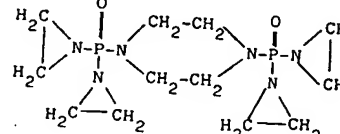
(LVIII)



(LIX)

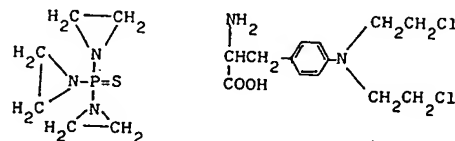


(LX)

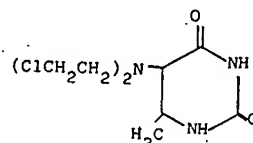
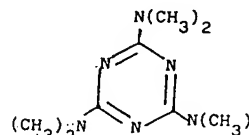
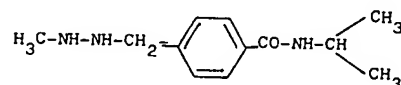


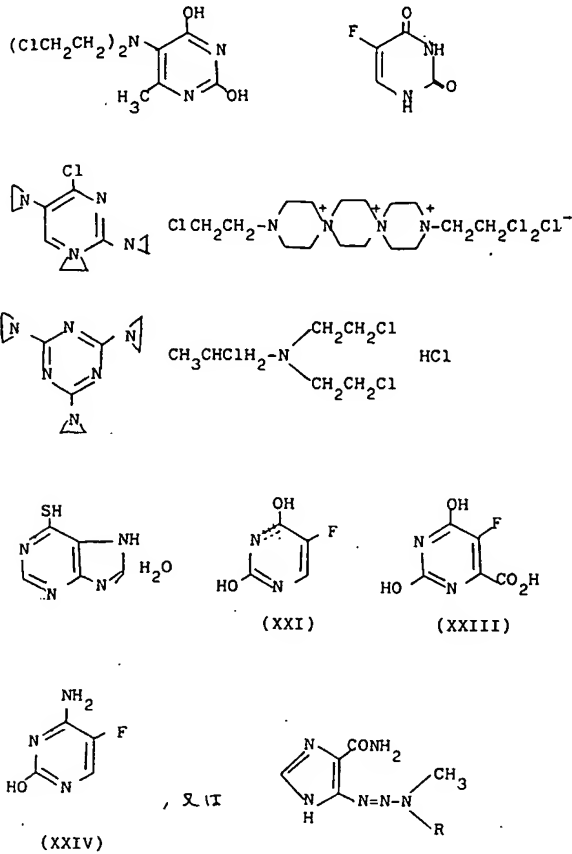
(LXI)

窒素ロスト (Stickstofflost)、シクロホスファミド、
トリアムシコン、クロラムブシル、プサルファン、

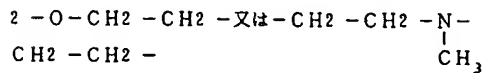


ナイトミン、マンニトール-窒素ロスト、アメトプテリン、
6-メルカプト-ブリン、5-フルオロウラシル、
シトシン-アラビノシド、グインカロイコプラスチン、
グインクリスチン、ポドフィリン、アクチノマイシンC、
アクチノマイシンD、ミトラマイシン、マイトマイシンC、
アドリアマイシン、プレオマイシン、アスパラギナーゼ、
イベンズメチシン (ibenzmethycin)、

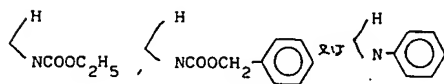
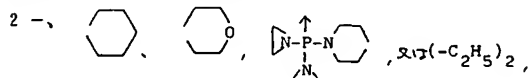




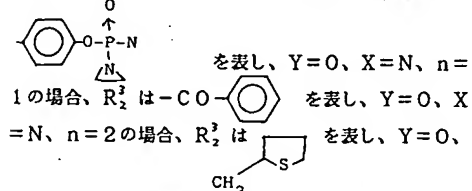
- 7 -



を表し、Y=N、n=2の場合、R₂³は-CH₂-CH



を表し、Y=S、X=O、n=1の場合、R₂³は

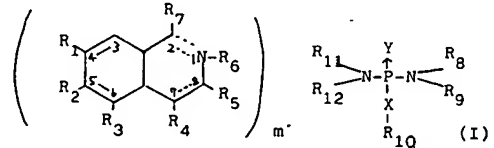


X=O、n=1の場合、R₈及びR₉はそれぞれ-CH₂-CH₂-CH₂-を表し、R₁₁は水素を表し、R₁₀+R₁₂は-CH₂-CH₂-又は-CH₂-CH₂-CH₂-を表し、Y=S、X=N、p=1の場合、R₃は-CH₂-CH₂-を表す。但しクサノオウからのチオ燐酸トリ-（N-サンギナリノール）-エチルアミド、チオ燐酸ジ-（エチレンジミド）-N-ベルベリノール-エチルアミド並びに縮合イソキノリン系アルカロイドのN、N'、N"-トリエチレンジオ燐酸アミド誘導

- 9 -

(式中RはH又はCH₃を表す)。

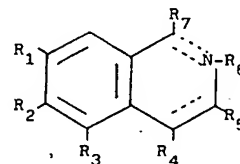
本発明は、また、一般式(I)；



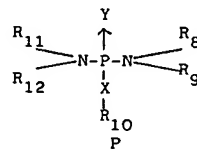
〔式中R₁、R₂及びR₃はそれぞれ独立に水素又はメトキシ基を表し、その際R₁とR₂又はR₂とR₃は一緒にメチレンジオキシ基を表してもよく、R₄及びR₅は、これらが結合している炭素原子と共に、場合により全部又は一部分脱水素されたフェニル基又はナフチル基を形成し、これらはメトキシ、ヒドロキシ又はジオキシメチルで置換されていてよく、その際R₇はH又は=O又はCH₂-CO-CH₂-鎖を介して結合した同じ環系を表し、R₆はCH₃を表し、1、2位及び/又は7、8位には二重結合が存在していてよく、またR₆及びR₇は、これらが結合している炭素原子及び窒素原子と共に、場合により一部分脱水素されたベンゼン環若しくはナフタリン環を形成し、これらの環はメトキシ基、オキシ基、メチル基又はジオキシメチル基で置換されていてよく、その際C-N-結合は1、2-位には存在しなくてよく、R₄及びR₅は水素を表し、R₈+R₉及びR₁₁+R₁₂は-CH₂-CH₂-を表し、Y=S、X=N及びp=2の場合、R₂³は-CH₂-CH₂-、-CH₂-CH

- 8 -

体は除く〕で示されるアルカロイドの新規誘導体及びその、薬理的に許容しうる酸との塩を製法に関し、一般式(II)



〔式中R₁～R₇は前記のものを表す〕で示されるアルカロイド又はその塩を一般式；



〔式中X、Y、p及びR₈～R₁₂は前記のものを表す〕の化合物と反応させ、反応生成物を場合により塩に変えることを特徴とする。

塩形成は、実際的には、自体充分水溶性であって、従って充分水溶性の塩を生ずる生理学的に無害の酸なら何を用いても実施することができる。経済的理由から、塩酸を使用し、それにより相応する塩酸塩を生ずるのが有利である。

本発明により得られる新規アルカロイド-チオ燐酸アミド塩は、制細胞作用及び従って薬理作用の点で対応

する塩基とは異なることがない。しかし、本発明による化合物は、その著しく良好な水溶性のため容易かつ正確に計量でき、従来必ず使用された有機溶剤に基づく有害な副作用を生じない。

式(II)のアルカロイドの塩の形のものとしては、ベルベリン、サンギナリンの塩、特に塩酸塩、並びにクサノオウ及びその他のアルカロイドの塩が問題になる。

本発明方法は、アルカロイド塩を制細胞剤と、好ましくは溶剤又は溶剤混合物中で、高めた温度で反応させることによって実施させる。しかし、まずアルカロイド塩基をチオ磷酸アミドと反応させ、その後反応生成物を塩に変えることもできる。制細胞剤とアルカロイドとの化合物を有機溶剤中でその都度所望の酸と反応させるのが有利であり、その際塩後、その都度の塩を沈殿させるか、又は水或いは酸水溶液と振盪することによって水溶液中に抽出することが出来る。

次に、実施例に基づいて本発明を詳述するが、本発明はこれに限定されるものではない。

例1

160mg (0.453mmol) のケリドリン (2-メチル-3'-ヒドロキシ-7, 8, 6', 7'-ビス-メチレンジオキシ-1, 2, 3, 4, 3', 4'-ヘキサヒドロ (ナフト-1', 2'; 3, 4-イソキノリン)) (融点135°C) と120mg (0.634mmol) のトリエチレンチオ磷酸アミド (以下単にチオ磷酸

-11-

%, 融点は65~75°C。

3モルのケリトリン+1モルのチオ磷酸アミド

分析値 C₆₆H₆₉N₆O₁₅PSとして

計算値 C₆₄. 48, H₅. 40, N₆. 54, P₂. 41, S₂. 49%

実験値 C₆₄. 92, 65. 17; H₅. 37, 5. 35; N₆. 22, 5. 69; P₂. 37, 2. 49; S₂. 35, 2. 10%

エーテル中再結晶。融点75~79 (3:1)

実験値 C₆₂. 69; N₅. 37, N₆. 55

例3

50mg (0.15mmol) のコブチジンと90mg (0.48mmol) のチオ磷酸アミドとを70mlの無水ジオキサン中で還流冷却器を付したコルベン中で2時間煮沸した。得られた混合物を活性炭で脱色し、溶剤を10mmHgの真空中でとばす。乾燥残渣をエーテルとクロロホルムとで洗い27mgのチオ磷酸-ジ (エチレンジアミド) -N-ベルベリノール-エチルアミドが黄白色の結晶形で得られる。収率理論値に対し22.5%

分析値 C₂₅H₂₇N₆O₅PSとして

計算値 C₅₇. 02, H₅. 16, N₁₀. 64, P₅. 88, S₆. 08%

実験値 C₅₆. 98, H₅. 11, N₁₀. 37, P₅. 64, S₆. 00%

-13-

アミドと略称する) とを65mlのベンゾールに溶かし、この溶液を還流冷却器を付したコルベン中で2時間還流する。得られた混合物を活性炭で脱色し溶剤を除去する。乾燥残渣を注意深くエーテルで洗い、未反応の原料を除去する。黄色結晶物として500mgのチオ磷酸トリ (N-ケリドニール) -エチルアミドがえられる。収率17.86重量% (対理論値) 融点は121~123°C。

(3モルのケリドニン+1モルのチオ磷酸アミド)

分析値 C₆₆H₇₅N₆O₁₈PSとして

計算値 S₂. 45, P₂. 37, N₆. 44, H₅. 79, C₆₀. 82%

実験値 C₆₁. 14, 61. 32; H₅. 76, 5. 77; N₅. 94, 5. 83; S₂. 39, 1. 89; P₂. 40, 2. 29%

例2

950mg (2.6mmol) のケリトリンと120mg (0.634mmol) のチオ磷酸アミドとを50mlのクロロホルムに溶かし、この溶液を還流冷却器を付したコルベン中で2時間煮沸する。得られた混合物を活性炭で脱色し溶剤をとばす。乾燥残渣を注意深くエーテルで洗い、未反応の原料を除去する。300mgのチオ磷酸-トリ (N-ケリトリノール) -エチルアミドが褐色の固体としてえられる。収率理論値に対し28.04重量

-12-

例4

300mg (0.709mmol) のL-スバルティンと105mg (0.555mmol) のチオ磷酸アミドとをベンゾール21ml中で還流冷却器を付したコルベン中で2時間煮沸する。溶剤をとばし乾燥残渣を注意深くエーテルで洗い、未反応の原料をのぞく。20mgの黄色樹脂状物が得られる。理論値に対し4;94重量%の収率である。

1モルのL-スバルティン+2モルのチオ磷酸アミド

分析値

実験値 C₄₀. 89, H₆. 51, N₉. 99, S₉. 66%

例5

300mg (0.709mmol) のL-スバルティンと500mg (1.791mmol) のN, N-ビス (2-クロロエチル) N', O-プロピレン磷酸エステルジアミドとを65mlクロロホルム中、還流冷却器を付したコルベン中で2時間煮沸する。得られた化合物を活性炭で脱色し溶剤をとばす。乾燥残渣をエーテルで注意深く洗い、未反応の原料をのぞく。280mgの白色固形物が得られる。理論値に対し収率35重量%。

1モルのL-スバルティン+2モル (N, N-ビス (2-クロロエチル) N', O-プロピレン磷酸エステルジアミド)。

-14-

分析値

実験値 C 38.29、38.24、H 7.01、
7.01、N 8.76、8.74；

P 8.41、8.52%

メタノール溶解性生成物は融点37°C

例6

ケリドニウムマジスの遊離総アルカロイド(平均分子量363.67)の1gと1gのN,N-ビス-(2-クロロエチル)N',O-プロピレン磷酸エステルジアミドとを50mlのクロロホルムにとかし還流冷却器を付したコルベン中で2時間煮沸する。得られた生成物を活性炭で脱色し溶剤をとばす。乾燥残渣を注意深くエーテルで洗い、未反応の原料をのぞく。300mgの淡褐色の固形目的物が得られる。収率15重量%。

融点 60~65°C

156~160°C

(1-1) 1モルのケリドニウムマヂウスの総アルカロイド+1モルの(N,N-ビス-(2-クロロエチル)N',O-プロピレン磷酸エステルジアミド

分析

計算値 N 6.64、P 4.89、CL 11.20%

実験値 C 48.70、48.46、H 5.34、
5.38、N 5.71、5.74；
P 3.95、CL 19.06%

例7

-15-

エステルジアミド

分析 C₆₇H₇₄H₅O₁₈PCl₂として

計算値 N 49.85、H 5.88、N 6.45、
P 4.76、CL 10.90%

実験値 C 50.72、H 5.31、N 5.41、
5.21、5.24、5.37、
P 3.81、CL 7.20%
3.67、7.35%

例9

500mg(1.415mmol)のプロトピンと491.66mg(1.762mmol)のN,N-ビス-(β-クロロエチル)-N',O-プロピレン-磷酸エステルジアミドとを用いる例6同様の反応を行う。610mgの帯黄結晶状の目的物が得られる。融点239°C-240°C 収率61.513重量%。

(2-1) 2モルのプロトピン+1モルの(N,N-ビス-(β-クロロエチル)-N',O-プロピレン磷酸エステルジアミド

分析 C₄₇H₅₅N₄O₁₃PCl₂として

計算値 N 55.24、H 5.81、N 5.48、
P 3.03、CL 6.93%

実験値 C 56.14、H 5.25、N 4.85、
55.89、5.22、4.69
P 2.98、CL 9.10%
2.95、8.21%

2500mg(7.15mmol)、サンギナリン(融点267°C)と3230mg(11.57mmol)のN,N-ビス-(2-クロロエチル)-N',O-プロピレン-磷酸エステルジアミドを用いて例6同様の反応を行う。褐色固形の目的物1090mgが得られる。融点274°C-276°C 収率33.74重量%。

(1-1) 1モルのサンギナリン+1モルの(N,N-ビス-(2-クロロエチル)-N',O-プロピレン磷酸エステルジアミド

分析 C₂₇H₃₂N₃O₈PCl₂として

計算値 N 51.60、H 5.13、N 6.69、
P 4.93、CL 11.29%

実験値 C 50.1、H 5.10、N 6.51、
P 4.81、CL 14.2%
C 50.3、H 5.12、N 6.47、
P 4.72、CL 13.8%

例8

2580mg(7.30mmol)のケリドニンと1550mg(5.55mmol)のN,N-ビス-(β-クロロエチル)-N',O-プロピレン-磷酸エステルジアミドを用いて例6同様の反応を行う。2300mgの黄色結晶状の目的物が得られる。融点270°C-274°C 収率55.69重量%。

(1-1) 1モルのケリドニン+1モルの(N,N-ビス-(β-クロロエチル)-N',O-プロピレン磷酸

-16-

例10

650mg(1.779mmol)のケレリトリンと491.6mg(1.762mmol)のN,N-ビス-(β-クロロエチル)-N',O-プロピレン-磷酸エステルジアミドを用いて例6同様の反応を行う。520mgの褐色固形物が得られる。融点185°C-190°C 収率45.547重量%。

(1-1) 1モルのケレリトリン+1モルの(N,N-ビス-(β-クロロエチル)-N',O-プロピレン磷酸エステルジアミド。

分析 C₂₈H₃₆N₃O₈PCl₂として

計算値 C 52.18、H 5.63、N 6.51、
P 4.80、CL 11.0%

実験値 C 50.98、H 5.24、N 6.06、
51.67、5.31、6.22%
P 4.95、CL 13.10

例11

700mg(1.895mmol)のアロクリプトピンと566.6mg(2.03mmol)のN,N-ビス-(β-クロロエチル)-N',O-プロピレン磷酸エステルジアミドを用いて例6同様の反応を行う。650mgの帯黄結晶生成物が得られる。融点155°C-160°C 収率51.31重量%。

(2-1) 2モルのアロクリプトピン+1モルの(N,N-ビス-(β-クロロエチル)-N',O-プロピレ

ン磷酸エステルジアミド。

分析 C₄₉H₆₃N₄O₁₃PC₁₂として

計算値 N57.81, H6.23, N5.50,
P3.04, CL6.96%

実験値 C58.25, 54.84, H6.27,
6.16, N5.40, 5.62, P2.53
2.51, CL7.41; 5.26%

例12

50mg (0.156mmol) のコブチジンと150mg
(0.537mmol) のN, N-ビス-(β-クロルエ
チル)-N', O-プロピレン磷酸エステルジアミドと
を反応させる。

23mgの白色結晶状の目的物が得られる。収率11.5
重量%。

(2-1) 2molのコブチジン及び1molの(N, N-
ビス-(β-クロルエチル)-N', O-プロピレン磷酸
エステルジアミド。

分析 C₄₅H₇₅N₄PC₁₂O₁₁として

分析値 N58.76, H4.93, N6.09,
P3.36, CL7.70%

実験値 C58.52, H4.79, N6.00,
P3.11, CL7.98%

例13

70mg (0.175mmol) のコルヒチンと45mg (
0.237mmol) のチオ磷酸アミドとを20mlの70

-19-

(1-1) 1molのコルヒチン+1molのN, N-ビス
(2-クロルエチル)-N', O-プロピレン磷酸エ
ステルジアミド

分析 C₂₉H₄₂N₃PC₁₂O₉として

計算値 N51.32, H6.23, N6.19,
P4.59, CL10.44%

実験値 C51.10, H6.20, N6.14,
P4.09, CL11.36%

例15

1000mgの5-フルオルウラシル(トリス-(ヒド
ロキシメチル)-アミノメタン塩として)と400mgの
レスパルティン硫酸塩とを25mlの蒸留水にとかし、
混合物を還流冷却器を付したコルベン中で2時間煮沸す
る。得られた混合物を活性炭で脱色し溶剤をとばす。乾
燥した残渣を注意深くエーテル及びクロロホルムで洗う。

1300mgの白色結晶状の目的物が得られる。融点
240°C(分解)、収率理論値に対し93重量%(添
付図面参照)

分析

分析値

実験値 C19.85, H4.34, N11.43%

CHCl₃溶解性 CHCl₃+水溶性

C 55.04 C 69.71

H 8.15 H 9.85

0ホルムにとかし、混合物を還流冷却器を付したコルベ
ン中で2時間煮沸する。得られた混合物を活性炭で脱色
し溶剤をとばす。乾燥した残渣を注意深くエーテルで洗
い、未反応の原料を除く。5.2mgのチオ磷酸-ジ-(
エチレンイミド)-N-コルヒチノールアミドが帯黄色
形物として得られる収率理論値に対し45.217重量
%

(1-1) コルヒチン+1molのチオホスホル酸アミド

分析 C₂₈H₃₇N₄O₆PSとして

計算値 N57.13, H6.33, N9.51,
P5.26, S5.44%

実験値 C57.23, H6.38, N9.59,
P6.00, S6.01%

C57.14, H6.31, N9.48,

P5.70, S5.69%

例14

60mg (0.15mmol) のコルヒチンと150mg (
0.54mmol) のN, N-ビス-(2-クロルエチル)
-N', O-プロピレン磷酸エステルジアミドとを25
mlのクロロホルムにとかし、その混合物を還流冷却器を
付したコルベン中で2時間煮沸する。得られた混合物を
活性炭で脱色し溶剤をとばす。乾燥残渣を注意深くエー
テルで洗い、未反応の原料を除く。90mgの白色結晶状
の目的物が得られる。エーテル溶解部分の融点は39~
41°C

-20-

N 11.72 N 10.86

融点 275°C

例16

700mgのケリドニウムマジウスの総アルカロイド(
平均分子量353.67)と250mgの5-フルオルウ
ラシル(トリス-(ヒドロキシメチル)-アミノメタン
塩として)とを用い190mgの黄金褐色の結晶目的物を
得た。収率は理論量に対し20重量%で融点は185~
220°Cである。

分析

分析値

実験値 C29.24, H2.51, N12.87%

例17

700mgのケリドニンヒドロクロリドと250mgの5
-フルオルウラシル(トリス-(ヒドロキシメチル)-
アミノメタン塩として)を用い250mgの帯黄色結晶状
目的物を得られた。収率理論量に対し26.3重量%

分析

分析値 C37.99, H3.31, N8.01%

CHCl₃溶解性 C56.04, H4.78,
N3.18

融点 118~119°C

例18

500mgのプロトピンと250mgの5-フルオルウラ
シル(トリス-(ヒドロキシメチル)-アミノメタン塩

として)を用いて480mgの白色結晶状の目的物が得られた。収率理論値に対し64重量%。

分析

分析値 C35.57、H2.88、N11.04%

CHCl₃溶解性 C59.11、H4.98、

N4.38%

(融点 195~197°C)

例19

100mgのデスアセチル-N-メチル-コルヒニンと250mgの5-フルオルウラシル(トリス-(ヒドロキシメチル)-アミノメタン塩として)を使用し340mgのバラ色の結晶状目的物を得られる。収率理論値に対し97重量%、融点 257°C

分析値

実験値 C21.25、H2.02、N11.60%

例20

750mgの5-フルオルウラシル(トリス-(ヒドロキシメチル)-アミノメタン塩として)と1650mgのサンギナリンクロリドとを25mlの蒸留水に溶かし、混合物を還流冷却器を付したコルベン中で2時間煮沸する。反応混合物を溜去し、乾燥した残渣を注意深くエーテルとクロロホルムで洗う。

850mgの灰色の結晶性の生成物が得られる。このものを水で処理する。次記結果がえられる。

A) クロロホルム溶液を溜去することにより

-23-

ベルベリン-HCl 塩とを35mlの蒸留水に溶かし、混合物を還流冷却器を付したコルベン中で2時間煮沸する。乾燥した残渣を注意深くエーテルとクロロホルムで洗って水で洗う。

次の結果がえられる。

A) 水溶性生成物

実験値 C36.77、H6.68、N10.78%

融点 116~118°C

B) 不溶性生成物

実験値 C53.81、H4.87、N3.16%

C) クロロホルム溶解性及び水溶性生成物

実験値 C36.03、H6.48、N11.85%

D) クロロホルム溶解性

実験値 C48.53、H7.7、N7.4%

例23~33

上記と同様に反応を行った。以下に反応原料及び溶剤を記載する。

比率はその割合で(元素分析)原料が反応させられているものについてのものである。

例23

190mgのアコニチン、45mgのチオテーバを20mlのクロロホルム中で。2:1白色結晶 融点 197~200°C、C60.30、H7.22、N4.38%
P2.09、S2.16%

1:1 黄色結晶 融点 210~211°C、

実験値 C62.77、H4.48、N3.58%

融点 107°C

B) 水溶液を溜去することにより

実験値 C32.64、H5.58、N13.4%

融点 135°C、230°C

C) クロロホルム溶解性残渣

及び水溶性残渣

実験値 C36.23、H5.33、N11.33%

例21

750mgの5-フルオルウラシル(トリス-(ヒドロキシメチル)-アミノメタン塩として)と1750mgのケレリトリンとを25mlの蒸留水に溶かし、その混合物を還流冷却器を付したコルベン中で2時間煮沸する。乾燥残渣を注意深くエーテルとクロロホルムとで洗う。

1400mgの暗色の結晶性の生成物で水処理されるものが得られる。次記結果がえられる。

A) クロロホルム溶解性生成物

実験値 C67.1、H4.74、N4.02%

融点 180°C

B) 水溶性生成物

実験値 C37.41、H6.54、N14.83%

例22

750mgの5-フルオルウラシル(トリス-(ヒドロキシメチル)-アミノメタン塩として)と1800mgの

-24-

C57.54、H7.12、N6.71、P3.6

S3.73

針状 融点 190~192°C、

C54.83、H6.98、N8.74%

例24

11mlのクロロホルム中130mgのブルシン、45mgのチオテーバ

3:1 融点 245~246°C

C47.98、H6.57、N9.08

P2.2、S2.23

白色結晶融点 231~233°C

C50.17、H5.54、N8.44

P2.85

無色結晶融点 240~243°C

C48.22、H5.33、N7.91

P3.25

例25

12mlのクロロホルム、150mgのチンコミン、45mgのチオテーバ

融点 240~258°C、C55.01、H6.85、

N16.28、P9.03、S9.47

融点 45~46°C、C45.73、H6.64

N19.21、P12.73

例26

320mgナルコチン、49mgのチオテーバ、10mlク

-25-

-359-

-26-

クロホルム。

(1:1) 融点 225~226° C C55. 34、
H5. 69、N9. 52、P4. 98、S5. 29

例27

180mgのベラトリン、45mgのチオテーバ、9mlの
クロホルム

融点 116~120° C、C57. 02、H7. 91、
N6. 98、P3. 8、S4. 0%

融点 108~120° C、C56. 72、H7. 50、
N5. 79、P3. 25

融点 104~106° C、C53. 40、H6. 82、
N5. 41、P2. 65

例28

200mgピロカルピン、HCL、50mgのメトトレキ
サート-Na (N-{P-[(2, 4-ジアミノ-6-
-ブテリジニル) -メチル] -メチルアミノ>-ベンゾ
イル} -グルタミン酸、7. 5ml水。

室温での反応。

C53. 61、H6. 76、N12. 28%、

融点 175~180° C

C52. 22、H6. 70、N12. 22%、

融点 147~157° C

(クロホルム可溶性)、

C48. 72、H6. 41、N10. 49%、

融点 189~197° C

-27-

12ml。収量36mg=理論量の34. 3%

C44. 72、H6. 30、N17. 77、

P14. 04、S12. 71%、融点45~47° C

例33

アロトリプトビン50mg、チオテーバ45mg、クロロ
ホルム9ml。収量32mg=理論量の33. 7%

C45. 22、H6. 36、N17. 42%

融点 85~86° C

C57. 11、H6. 28、N10. 69%

融点 115~118° C

針状晶

例34

ケリドニン0. 22Mmol (80mg) 及びジビヌム (1, 4-ジ- [N, N-(ジエチレン) -ホスファミド] -
-ピペラジン) 0. 12Mmol (40mg) をクロロホル
ム12mlにとし、この混合物を還流冷却器付きフラス
コ中で2時間煮沸する。得られた混合物を活性炭で脱色
し、残分を注意深くエーテルで洗浄して、未反応の出発
物質を除去する。こうして最終生成物30mgを得た。

分析値 C92H108 N10P2 O26として

計算値 C60. 32%、H5. 94%、N7. 64%
P3. 38%

実験値 C61. 11%、H5. 92%、N7. 18%
P3. 29%

-29-

(水溶性)、

C50. 77、H6. 24、N10. 56%、

融点 147~167° C

(エーテル可溶性)

例29

クリン700mg、エンドキサン500mg、クロロホル
ム15ml

1:2 C53. 06、H6. 20、N7. 06、

P5. 3、CL 11. 67%、

融点 268~270° C

例30

ナルコチン360mg、エンドキサン500mg、クロロ
ホルム9ml

C47. 50、H5. 67、N6. 86、P5. 96、

CL 14. 51% 融点143° C、クロロホルム可溶
性。

C46. 02、H5. 52、N7. 14、P6. 11、

CL 16. 02%、融点78° C、エーテル可溶性。

例31

ケリドニンHCL 100mg、メトトレキサート50mg、
水7ml。3時間煮沸。沈殿をろ別する。

C59. 86、H5. 16、N5. 13%、

融点260~265° C

例32

プロトピン60mg、チオテーバ45mg、クロロホルム

-28-

例35

ケレリトリン80mg (0. 22Mmol) 及びジビヌム4
0mg (0. 12Mmol) を用いて例1と同様に反応を実施
する。こうして最終生成物32mgを得た。

C96H100 N10P2 O22として

計算値 C63. 78%、H5. 57%、N7. 74%

P3. 42%

実験値 C62. 15%、H5. 12%、N7. 08%

P3. 02%

例36

サンギナリン80mg (0. 23Mmol) 及びジビヌム4
0mg (0. 12Mmol) を用いて例34と同様に反応を行
う。36mgの最終生成物を得た。

C92H84N10P2 O22として

計算値 C63. 37%、H4. 85%、N8. 03%

P3. 55%

実験値 C63. 34%、H4. 81%、N8. 10%

P3. 21%

例37

クサノオウ(Chelidonium majus L) の全アルカロイド
(平均分子量353) 120mg (0. 34Mmol) 及びジ
ビヌム40mg (0. 12Mmol) を用いて例34により反
応を行う。27mgの最終生成物を得た。

計算値 N: 69. 33%、P: 30. 66%

実験値 N: 67. 03%、P: 28. 92%

-360-

-30-

例38

ケリドニン0.32Mmol(120mg)及びチオジビ
ム0.18Mmol(70mg)をクロロホルム12mlに溶か
し、混合物を還流冷却器付きフラスコ中で2時間煮沸す
る。得られた混合物を活性炭で脱色し、溶剤を除去する。
乾燥した残分を注意深くエーテルで洗浄して、未反応の
出発物質を除去する。36mgの最終生成物を得た。

C₉₂H₁₀₈N₁₀P₂S₂O₂₄として

計算値 C59.28%、H5.84%、N7.51%
P3.32%、S3.4%

実験値 C59.02%、H5.79%、N7.27%
P3.03%、S3.01%

例39

ケレリトリン120mg(0.33Mmol)及びチオジビ
ム70mg(0.18Mmol)を用いて例5と同様に反応
を行う。49mgの最終生成物を得た。

C₉₆H₁₀₀N₁₀P₂S₂O₂₀として

計算値 C62.66%、H5.47%、N7.61%
P3.36%、S3.48%

実験値 C61.87%、H5.12%、N7.36%
P3.04%、S3.17%

例40

サンギナリン120mg(0.34Mmol)及びチオジビ
ム70mg(0.18Mmol)を用いて例5と同様に反応
を行う。31mgの最終生成物を得た。

-31-

P2.97%

例43

ケレリトリン120mg(0.33Mmol)及びベンゼテ
ヒウム96mg(0.41Mmol)を用いて例9と同様にし
て反応を行う。42mgの最終生成物を得た。

C₅₃H₅₂N₅PO₁₁として、

計算値 N65.89%、H5.42%、N7.24%
S3.20%

実験値 N64.71%、H5.09%、N6.92%
P2.96%

例44

サンギナリン120mg(0.34Mmol)及びベンゼテ
ヒウム96mg(0.41Mmol)を用いて例9と同様に反
応を行う。49mgの最終生成物を得た。

C₅₁H₇₄N₅P₂O₁₁として

計算値 C63.53%、H7.73%、N7.26%
P3.21%

実験値 C62.17%、H7.07%、N7.01%
P2.99%

例45

クサノオウ(*Chelidonium majus* L.)の全アルカロイド
170mg(0.48Mmol)(平均分子量353)及びベ
ンゼテヒウム96mg(0.41Mmol)を用いて例9と同
様に反応を行う。21mgの最終生成物を得た。

計算値 N69.33%、P30.66%

C₉₂H₈₄N₁₀P₂S₂O₂₀として

計算値 C62.22%、H4.76%、N7.88%
P3.48%、S3.61%

実験値 C62.02%、H4.71%、N7.80%
P3.37%、S3.52%

例41

クサノオウ(*Chelidonium majus* L.)の全アルカロイド
(平均分子量353)160mg(0.45Mmol)及びチ
オジビム70mgを用いて例5と同様に反応を行う。2
5mgの最終生成物を得た。

計算値 N52.62%、P23.27%、
S24.09%

実験値 N50.16%、P20.97%、
S21.99%

例42

ケリドニン0.32Mmol及びベンゼテヒウム96mg
(0.41Mmol)をクロロホルム12ml中に溶かし、還
流冷却器付きフラスコ中で2時間煮沸する。得られた生
成物を活性炭で脱色し、溶剤を除去する。乾燥した残分
を注意深くエーテルで洗浄して、未反応の出発物質を除
去する。37mgの最終生成物を得た。

C₅₁H₅₆N₅PO₁₃として、

計算値 N62.63%、H5.77%、N7.16%
P3.16%

実験値 C62.12%、H5.69%、N6.98%

-32-

実験値 N67.49%、P28.87%

例46

ケリドニン0.107Mmol(40mg)及びトリウムシ
コン(1,2,4-トリアジリジノ-ベンゾキノリン)0.
086Mmol(20mg)をクロロホルム12ml中に溶かし、
還流冷却器付きフラスコ中で2時間煮沸する。得られた
生成物を活性炭で脱色し、溶剤を除去する。乾燥した残
分を注意深くエーテルで洗浄して、未反応の出発物質を
除去する。18mgの最終生成物を得た。

C₇₂H₇₆N₆O₂₀として、

計算値 N64.27%、H5.69%、N6.24%

実験値 C64.20%、H5.65%、N6.10%
他の溶剤、例えばベンゼンを用いてもこの反応は実施で
きる。

例47

ケレリトリン40mg(0.114Mmol)及びトリウム
シコン20mg(0.086Mmol)を用いて例15と同様
にして反応を実施する。こうして最終生成物16mgを得
た。

分析 C₇₅H₇₀N₆O₁₇として

計算値 C67.86%、H5.31%、N6.33%

実験値 C67.12%、H5.12%、N5.98%

例48

サンギナリン40mg(0.114Mmol)及びトリウム
シコン20mg(0.086Mmol)を用いて、例15と同

様に反応を実施する。こうして最終生成物17mgを得た。

C72H58N6 O17として

計算値 C 67.59%, H 4.56%, N 6.56%

実験値 C 67.10%, H 4.49%, N 6.47%

例49

クサノオウの全アルカロイド(平均分子量353) 40mg (0.113Mmol)及びトリウムシコン20mg (0.086Mmol)を用いて、例15と同様に反応させる。こうして最終生成物18mgを得た。

分析

計算値 N: 6.51%

実験値 N: 6.12%

以下の実施例では、前記のように実施する。反応成分及び分析結果だけを示す。

例50

ナルセイン C23H27NO8 150mg

チオターバ C6 H12N3 PS 45mg

クロロホルム 12mg

3モルのC23H27NO3・3H2O+1モルのC6 H12N3 PS=C75H111N6 O33PSとして、

計算値 C 53.37%, H 8.62%, N 4.97%

P 1.83%, S 1.89%

実験値

C	H	N	P	S

-35-

分析結果

実験値 C 70.21, H 5.67, N 13.64

例53-(b)

7mg (0.021Mmol)のストロビン、15mg (0.079Mmol)のチオターバを原料とし溶剤としてクロロホルムを使用し例1同様に反応を行う。黄白色の生成物を得られる。

実験値 C 56.17, H 5.52, N 10.98%

例54

7mg (0.067Mmol)ケリジメリン、15mg (0.079Mmol)チオターバを用いて例1同様の反応を行う。有機溶剤としてクロロホルムを使用する。

分析結果

分析値 C 56.18, H 4.54; N 6.83%

例55

200mg (1.029Mmol)のカフェイン、45mg (0.237Mmol)のチオ燐酸トリエチレンイミドを7mlのクロロホルム中で4時間煮沸する。得られた混合物を活性炭で脱色し、溶剤をとばす。残渣をエーテルで洗い、白色結晶としてチオ燐酸トリ-N-カフェインエチレンイミド) 190mgが得られる。

融点110~112°C ^{215~216°C} カフェイン:チオ燐酸トリエチレンイミド=3:1。

分析 C30H42N15PSO6

計算値 C 46.68, H 5.48, N 27.22,

53.78%, 5.70%, 4.00%, 2.35%, 2.7%

53.31%, 6.60%, 4.81%, 1.57%

57.39%, 5.88%, 3.78%, 3.49%

例51

250mgのピロカルピン、C11H16N2 O2、45mg

のチオターバC6 H12N3 PS、10mlクロロホルム

分析 3モルC11H16N2 O2 + 1モルC6 H12N3 P

S=C39H60N9 C6 PSとして

C 57.55%, H 7.43%, N 15.48%;

P 3.80%, S 3.93%

実験値 C 57.48%, H 7.39%, N 15.12

%, P 3.74%, S 3.8%

C 55.86%, H 7.50%, N 13.35

%, P 1.54%

例52

180mgのスコボラミンHBr C17H22BrNO4

45mgチオターバC6 H12N3 PS、12mlクロロホルム

分析結果

実験値 C 37.26, H 5.05, N 5.81,

P 3.15

例53

9mg (0.036Mmol)エリブチシン、15ml (0.

079Mmol)チオターバ、例1と同じ様に反応を行う。

溶剤としてはクロロホルムを用いる。

-36-

P 4.01, S 4.15

実験値 C 47.37, H 5.44, N 27.25,

P 4.02, S 4.15

例56

100mg (0.164Mmol)レセルビンと90mg (0.475Mmol)のチオ燐酸トリエチレンイミドとを5mlのクロロホルム中で2時間煮沸する。得られた混合物を活性炭で脱色、溶剤をとばす。残渣をエーテルで洗い、ベンゾールで再結晶する。融点110~112°C。

レセルビン対チオ燐酸トリエチレンイミド2:1 融点110~120°C

分析結果C72H82N7 PSO18として

計算値 C 61.48, H 6.59, N 6.97

P 2.2, S 2.27

実験値 C 59.89, H 6.62, N 6.82,

P 2.21, S 2.26

例57

14mg (0.041Mmol)コブチジン(融点300°C)及び45mg (0.237Mmol)チオ燐酸トリエチレンイミドとを5mlのベンゾール中で2時間煮沸する。得られた混合物を活性炭で脱色し溶剤をとばす。残渣をエーテルで洗う。12mgのチオ燐酸-ジ(エチレンイミド)-N-コブチジンエチレンイミドが淡灰色生成物として得られる。融点44~45°C

コブチジン:チオホスホル酸トリエチレンイミド=1:

1

分析 C₂₅H₂₇N₄ P₀₅ Sとして計算値 C57.02, H5.16, N10.64,
P5.88, S6.08実験値 C55.94, H5.12, N11.10,
P5.89, S6.10

例58

200mgケリドニンHCL, 1mlPOCl₃の混合物を2ヶ月間放置、目的物をエーテルから再結晶する。

融点 115~120°C

分析結果

実験値 C29.75, H4.41, N1.69

例59

100mgケリドニンHCLと1mlPOCl₃の混合物を2ヶ月間放置する。融点 60~62°Cの目的物が得られる。融点60~62°C

実験値 C18.12, H4.24, N1.01

場合により自体制癌剤作用を有するアルカロイド化合物は、その他の制癌剤又は別の窒素含有有機化合物と反応させて、得られた生成物を医薬として使用出来る塩にすることができる。

アルカロイドとしては下記のものが例示できる。ビスベンジルイソキノリン-アルカロイド、アボルフィン-ベンジルイソキノリン-アルカロイド、イボガーアルカロイド、インドール-インドリン-アルカロイド、トロ

-39-

P2.76

実験値 C55.11, H6.51, N2.74,
P2.74

1モルのピンカロイコプラスチンをn-モルのチオ磷酸アミドと反応させ(n=1, 2, 3, 4)ベンゾールから再結晶させる。融点155~156°C

分析結果

実験値 C58.36, H6.62, N7.37

例61

70mgのクリンと45mgのチオ磷酸アミドとを12mlのクロロホルムに溶かし混合物を還流冷却器を付したコルベン中で2時間煮沸する。次いで混合物を活性炭で脱色し熱時濾過し溶剤をとばす。乾燥した残を注意深くエーテルを洗い、未反応のチオテーパーを除去する。エーテルを傾斜し残渣を溶かし結晶する。(再結晶)

22mgのチオ磷酸-トリ-(N-クリン)-エチルアミドが白色結晶物質として得られる。収率19.13重量%

ベンゾールに溶解するもの

分析結果 C₁₁₁ H₁₂₆ N₉ O₁₈ PSとして計算値 C69.36, H6.38, N6.38,
P1.57, S1.62%実験値 C68.96, H6.34, N6.27,
P1.79, S1.63%

クロロホルム溶解 融点 220~231°C

-41-

ボロン-アルカロイド、イソキノリン-アルカロイド、インドール-イソキノリン-アルカロイド、インドール-アルカロイド、キノリン-インドリジン-アルカロイド、ピロリン-アルカロイド、ピロリジン-アルカロイド、アクリジン-アルカロイド、フェナントロインドリジン-アルカロイド、イミダゾール-アルカロイド、キノリジン-アルカロイド、キナズロン-アルカロイド、ベンゼン-アルカロイド、ステロイド-アルカロイド、脂肪族ジアミノアミド及びその他のアルカロイド。

例60

20mgピンカロイコ³プラスチンサルフェート(ピンラスサルフェート)及び45mgのチオ磷酸アミド(チオテーパー)を7mlのクロロホルムに溶かし混合物を還流冷却器を有するコルベン中に2時間煮沸する。次いで混合物を熱い中に濾過しクロロホルムが完全にとぶまで放置する。乾燥した残渣を注意深くエーテルで洗う。この残渣を1mlのクロロホルムに溶かし、エーテルを少しづつ加えて結晶を析出させる。この結晶を濾過しベンゾールとエーテルとで注意深く洗う。こうして12mgの白色結晶性の目的物が得られる。収率18.48重量% 320~330°Cで着色と分解が起こる。

融点 245~250°C

分析結果 C₅₂H₇₄N₇O₁₄PS₂として

計算値 C55.8, H6.66, N8.76,

-40-

265~272°C

実験値 C64.28, H6.16, N6.77,
P2.39, S2.41, Cl 1.30%
2.42

エーテル溶解性 融点 255~262°C

実験値 C56.22, H6.31, N10.63

メタノール+アルコール溶解 融点256~260°C

実験値 C56.59, H5.77, N7.48

不溶性物 融点 260~275°C

実験値 C57.27, H5.83, N7.74%

アルコール溶解 融点

実験値 C54.07, H5.54, N6.91,
P3.47, S3.36, Cl 1.73%
3.35

4. 図面の簡単な説明

第1図と第2図は実施例15で得られた生成物の物理的性質を示す説明図である。

代理人 弁理士 砂 川 五 郎

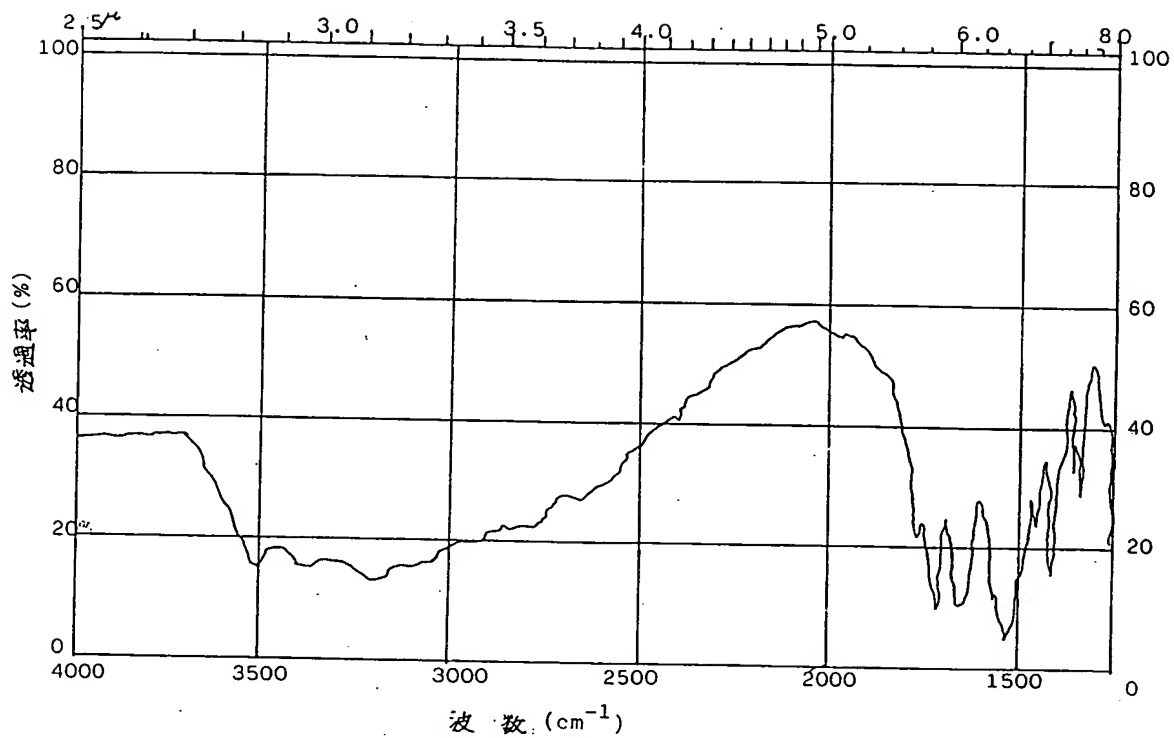


図1

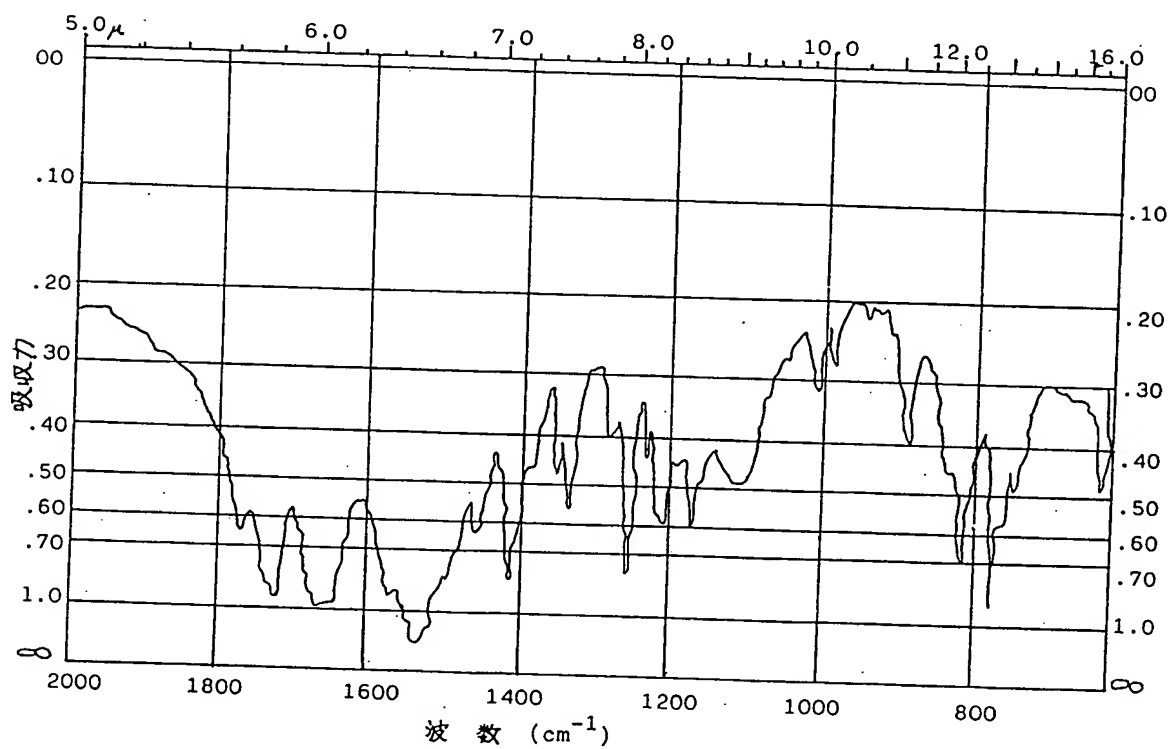


図2

手続補正書（方式）

昭和62年5月12日

特許庁長官 黒田 明雄殿

1. 事件の表示

昭和61年特許願第252786号

2. 発明の名称

新規制癌剤の製法

3. 補正をする者

事件との関係：特許出願人

住所 オーストリア国 1160 ウィーン

アルネトガッセ 70/6

氏名 バシリイ・ノビシキー

4. 代理人

住所 東京都渋谷区神宮前2-2-39-417

氏名 弁理士（6334）砂川 五郎

5. 補正命令の日付（発送日）

昭和62年3月31日（62年4月28日）

6. 補正の対象

明細書

7. 補正の内容

明細書の浄書・別紙のとおり（内容に変更なし）

方式
第2条

